

Composition for dyeing human hair

Publication number: EP1366756

Publication date: 2003-12-03

Inventor: GRIT MUSTAFA DR (DE)

Applicant: KPSS KAO GMBH (DE)

Classification:

- international: A61K8/49; A61Q5/02; A61Q5/10; A61K8/30;
A61Q5/02; A61Q5/10; (IPC1-7): A61K7/13

- European: A61K8/49F; A61Q5/02; A61Q5/10

Application number: EP20030017991 20010622

Priority number(s): DE20001031016 20000623; EP20010114734 20010622

Also published as:

 EP1366756 (B1)

Cited documents:

 WO9501772

 EP0819422

[Report a data error here](#)

Abstract of EP1366756

A hair dye contains (a) a 2-(4-aminophenylazo)-imidazolium and/or 2-(4-(4-aminophenyl)aminophenyl)-imidazolium dye; and (b) an amphoteric and/or zwitterionic surfactant. A hair dye contains (a) a 2-(4-aminophenylazo)-imidazolium and/or 2-(4-(4-aminophenyl)aminophenyl)-imidazolium dye of formula (II), (III) or (IV); and (b) an amphoteric and/or zwitterionic surfactant. R1 - R4 = hydrogen, methyl or ethyl; R5 and R6 = methyl or ethyl; and Y = an anion.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



(19) Europäisches Patentamt
European Patent Office

Office européen des brevets



(11) EP 1 366 756 A1

(12) EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
03.12.2003 Patentblatt 2003/49

(51) Int Cl. 7: A61K 7/13

(21) Anmeldenummer: 03017991.5

(22) Anmeldetag: 22.06.2001

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE TR
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK

(30) Priorität: 23.06.2000 DE 10031016

(62) Dokumentnummer(n) der früheren Anmeldung(en)
nach Art. 76 EPÜ:
01114734.5 / 1 172 082

(71) Anmelder: KPSS-Kao Professional Salon
Services GmbH

64297 Darmstadt (DE)

(72) Erfinder: Grit, Mustafa, Dr.
64579 Gernsheim (DE)

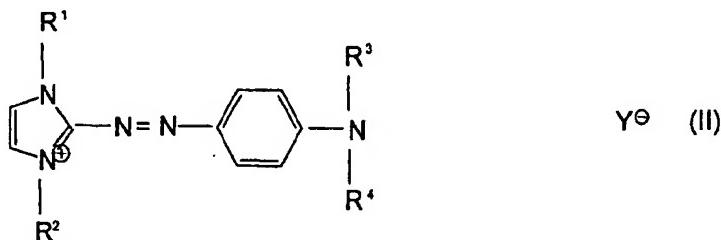
Bemerkungen:

Diese Anmeldung ist am 07 - 08 - 2003 als
Teilanmeldung zu der unter INID-Kode 62
erwähnten Anmeldung eingereicht worden.

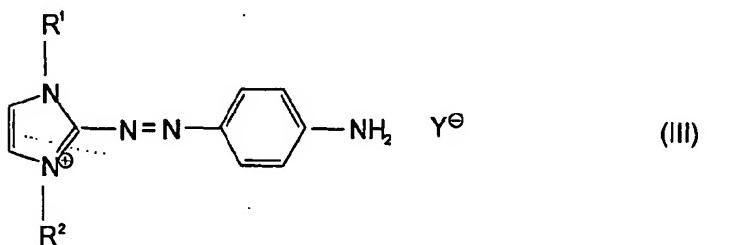
(54) Mittel zum Färben von menschlichen Haaren

(57) Die Erfindung betrifft ein Haarfärbemittel mit verbesserter Farbintensität und Farbstabilität, enthaltend

a) mindestens einen Farbstoff, ausgewählt aus einer Verbindung der Gruppe

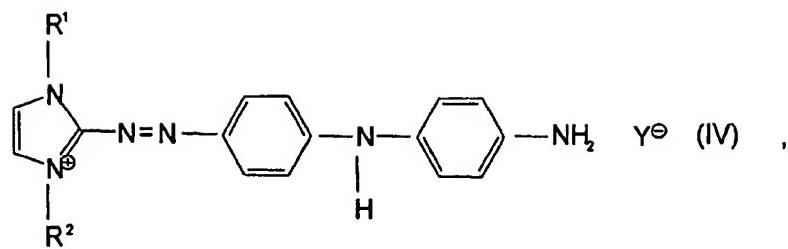


worin R¹, R², R³ und R⁴ für Wasserstoff, eine CH₃- oder C₂H₅-Gruppe stehen, und/oder einer Verbindung, ausgewählt aus



und/oder

EP 1 366 756 A1



wobei R¹ und R²-CH₃ oder -C₂H₆ und Y[⊖] ein Anion bedeuten,
und

b) mindestens ein amphoteres und/oder zwitterionisches Tensid.

Beschreibung

[0001] Diese Anmeldung ist gemäß Art. 76 EPÜ eine Teilanmeldung zu Anmeldenummer 01 114 734.5 (EP 1 172 082) angemeldet am 22.06.2001.

5 Die vorliegende Erfindung betrifft ein Mittel zum Färben von menschlichen Haaren, das eine Haarfärbung mit erhöhter Färbeintensität bewirkt.

[0002] Es ist allgemein bekannt, daß Haarfärbemittel in zwei Kategorien aufgeteilt werden, nämlich einerseits die permanenten Haarfärbemittel, die grundsätzlich Haarfarbstoffvorprodukte enthalten, die zusammen mit Oxidationsmitteln je nach Zusammensetzung die gewünschte Färbung auf dem Haar entwickeln; und andererseits semipermanente Haarfärbemittel, die direktziehende Farbstoffe enthalten, die zur Entwicklung ihrer Färbeleistung keinerlei Oxidationsmittelzusatzes bedürfen. Dementsprechend sind die Färbungen auch weniger dauerhaft als diejenigen mit Permanentfarbstoffen erzielbaren.

[0003] Diese Farbzusammensetzungen auf Basis direktziehender Farbstoffe werden in der Regel entweder als Tönungsshampoos, als Farblotionen oder als Tönungsfestiger, gegebenenfalls auch als Aerosolschaum, appliziert.

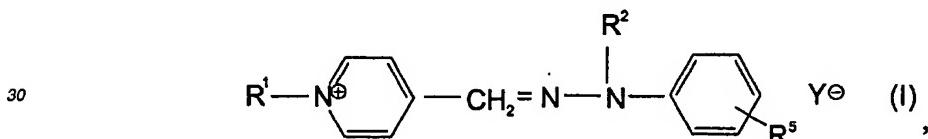
15 [0004] Die verwendeten direktziehenden Farbstoffe sind in der Regel kationischer Natur; als weiteren wesentlichen Bestandteil enthalten die als Spülung verwendeten Zusammensetzungen auch kationische Tenside, insbesondere quaternäre Ammoniumsalze.

[0005] Die mit diesen Zusammensetzungen erzielbare Farbintensität und Dauerhaftigkeit ist jedoch nicht immer befriedigend.

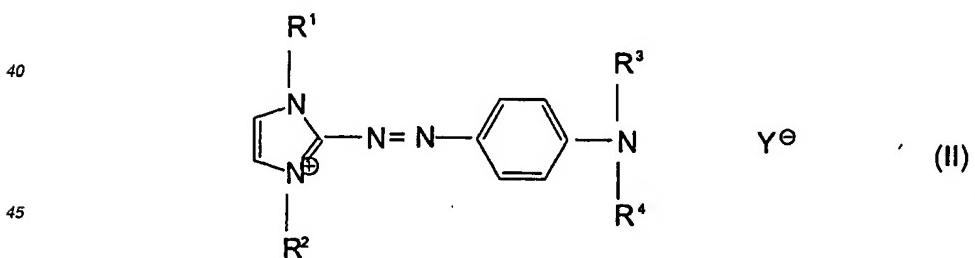
20 [0006] Es wurde nunmehr gefunden, dass sich Haarfärbungen mit verbesserter Farbintensität und -stabilität sowie großer Gleichmäßigkeit dann erzielen lassen, wenn die Färbung mit einem Haarfärbemittel erfolgt, das

a) mindestens einen direktziehenden kationischen Haarfarbstoff, ausgewählt aus mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel

25 b)

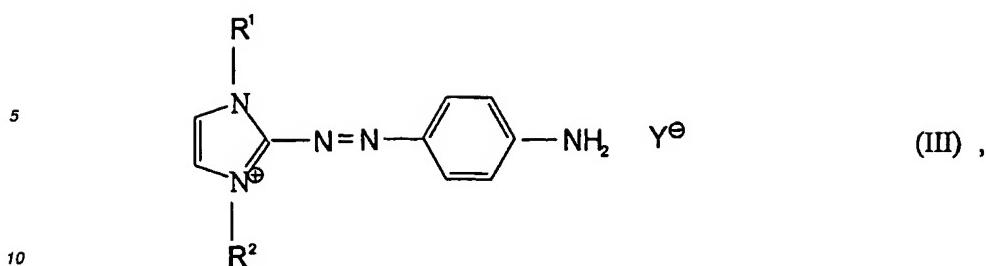


35 und/oder

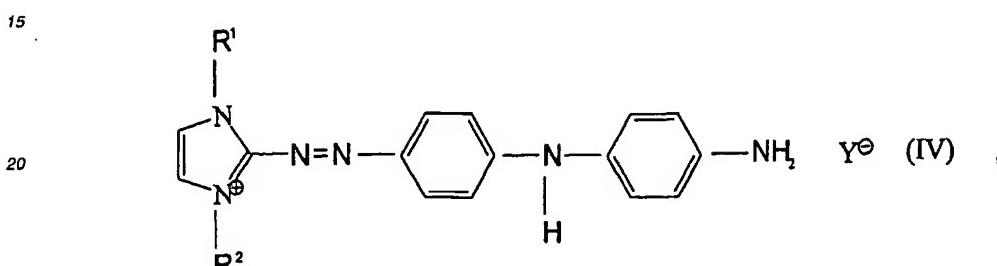


50 worin R¹, R², R³ und R⁴ für Wasserstoff, eine CH₃- oder C₂H₅-Gruppe stehen und R⁵ Wasserstoff, -OCH₃ oder -OC₂H₅ bedeutet,

und/oder



und/oder



25

wobei R¹ und R² -CH₃ oder -C₂H₅
und Y- in allen Fällen ein Anion bedeuten
und

30 b) mindestens ein amphoteres und/oder zwitterionisches Tensid enthält.

[0007] Bevorzugt eingesetzte Farbstoffe nach den obengenannten Formeln sind solche entsprechend (I), worin R¹ und R² eine Methylgruppe und R⁵ Wasserstoff oder eine Methoxygruppe bedeuten, entsprechend Formel (II), worin R¹ und R² für Methylgruppen und R³ und R⁴ für Wasserstoff oder eine Methylgruppe stehen sowie entsprechend den Formeln (III) und (IV), wobei R¹ und R² jeweils eine Methylgruppe bedeuten.

[00081] Das Anion Y⁻ ist vorzugsweise $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_4^-$, CH_3SO_4^- oder Cl^- .

[0009] Der Anteil dieser direktziehenden kationischen Farbstoffe in den erfundungsgem  en Mitteln beträgt vorzugsweise etwa 0,001 bis etwa 5, insbesondere etwa 0,05 bis 1,5, vor allem etwa 0,1 bis etwa 1 Gew.-%, berechnet auf das Haarfärbemittel.

[0010] Neben den essentiellen Farbstoffen der allgemeinen Formeln (I) bis (IV) können auch noch weitere, bekannte synthetische und natürliche direktziehende Haarfärbstoffe eingesetzt werden.

[0011] Als solche Haarfarbstoffe können im Prinzip alle für diesen Zweck vorgeschlagenen kationischen Farbstoffe verwendet werden.

[0012] Bevorzugt sind die sogenannten "Arianor"-Farbstoffe; vgl. K. Schrader, "Grundlagen und Rezepturen der Kosmetik", 2. Aufl. (1989), S. 811.

[0013] Besonders geeignete basische (kationische) Farbstoffe sind:

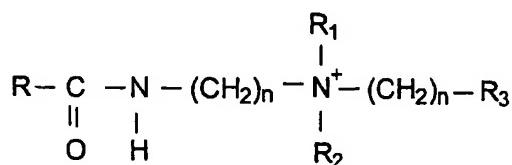
Digitized by srujanika@gmail.com

Basic Blue 3,	C.I.-No. 51,773;
Basic Blue 7,	C.I.-No. 42,595;
Basic Blue 9,	C.I.-No. 52,015;
Basic Blue 26,	C.I.-No. 44,045;
Basic Blue 41,	C.I.-No. 11,154;
Basic Blue 99,	C.I.-No. 56,059;
Basic Brown 4,	C.I.-No. 21,010;
Basic Brown 16,	C.I.-No. 12,250;
Basic Brown 17,	C.I.-No. 12,251;

(fortgesetzt)

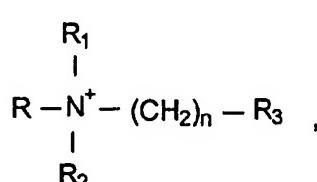
5	Natural Brown 7,	C.I.-No. 75,500;
	Basic Green 1,	C.I.-No. 42,040;
	Basic Red 2,	C.I.-No. 50,240;
	Basic Red 22,	C.I.-No. 11,055;
	Basic Red 76,	C.I.-No. 12,245;
	Basic Violet 1,	C.I.-No. 42,535;
10	Basic Violet 3,	C.I.-No. 42,555;
	Basic Violet 10,	C.I.-No. 45,170;
	Basic Violet 14,	C.I.-No. 42,510;
	Basic Yellow 57,	C.I.-No. 12,719.

- 15 [0014] Im Rahmen der Erfindung geeignete amphotere bzw. zwitterionische Tenside sind insbesondere Alkylamido-betaine der allgemeinen Formel

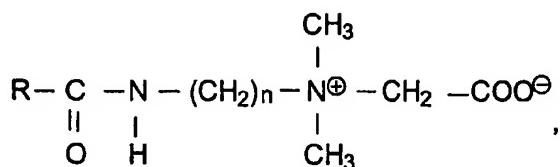


25 wobei R eine C₈-C₁₈-Alkylgruppe, z. B. einen Cocoalkylrest; R₁ und R₂ einen niederen C₁-C₄-Alkyl- oder -Hydroxyalkylrest, insbesondere eine Methyl-, Ethylund/oder Hydroxyethylgruppe; R₃ eine COO- oder -SO₃⁻-Gruppe; und n 1 bis 3 bedeuten.

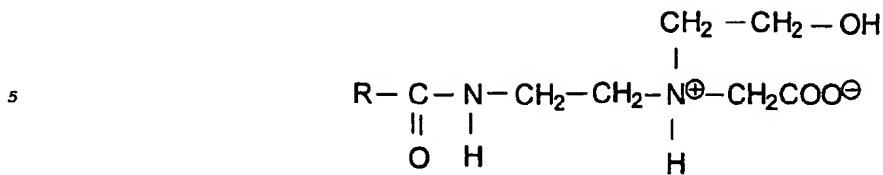
- 30 [0015] Auch Betaine der allgemeinen Formel



35 wobei R, R₁, R₂, R₃ und n die obengenannte Bedeutung haben, sind bevorzugt.
 40 [0016] Solche Betaine sind beispielsweise mit der folgenden Formel



50 und/oder



10 ein Sulfobetain mit der Formel



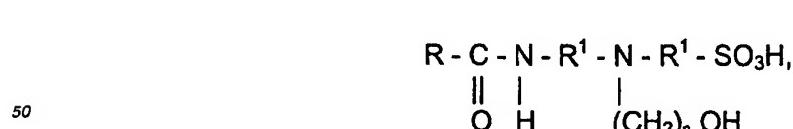
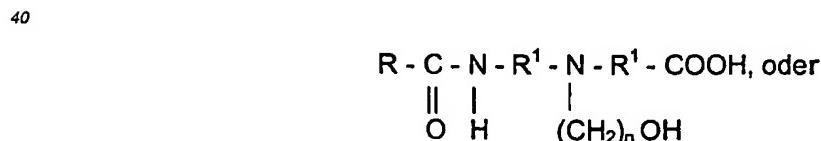
20 und ein Betain mit der Formel



wo R eine C₈-C₁₈-Alkylgruppe und n 1 bis 3 bedeuten, gekennzeichnet.

[0017] Geeignet sind insbesondere auch Handelsprodukte wie beispielsweise "Tegobetaine®", "Dehytone®" wie "AB 30", "G" und "K", "Lonzaine®", "Varion®" wie "ADG" und "CAS", "Lexaine®", "Chembetaine®", "Mirataine®", "Rewoteric®", "Schercotaine®", "Monteine LCQ®"; "Alkateric®", "Amony®", "Amphosol®", "Cycloteric BET®", "Emco®", "Empigen®", "Mackam®", "Monateric®", "Unibetaine®" und "Velvetex®".

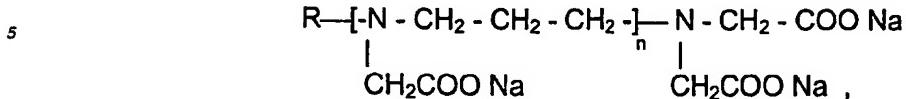
[0018] Weitere bevorzugte amphotere bzw. zwitterionische Tenside sind ausgewählt aus der Gruppe C₈-C₁₈-Alkylhydroxysulfobetain, ein Carboxymethyl-C₈-C₁₈-Alkylpolypropylamin und/oder Verbindungen der Formel



55 worin R eine C₈-C₂₀-Alk(en)ylgruppe, vorzugsweise eine C₈-C₁₄-Alkylgruppe, R¹ eine gegebenenfalls hydroxysubstituierte, gerad- oder verzweigtgliedige Alkylengruppe mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen und n 1 bis 3 bedeuten, bzw. deren wasserlöslichen Salzen.

[0019] Bevorzugt sind dabei Natriumcaproamphoacetat, Natriumcaproamphopropionat, Natriumcaproamphohydroxypropylsulfonat, Natriumcocoamphopropionat bzw. -acetat, Natriumcocoamphohydroxypropylsulfonat, Natriumiso-

stearoamphoglycinat und auch Natriumcarboxymethylmethylocopolypropylamin der Formel



10

wobei R einen Cocosalkylrest und n vorzugsweise 1 bis 4 bedeuten.

[0020] Die zwitterionischen bzw. amphoteren Tenside sind vorzugsweise in einer Menge 0,1 bis 7,5 Gew.-%, insbesondere 0,25 bis 5 Gew.-%, berechnet auf die Gesamtzusammensetzung, enthalten.

15

[0021] Ein fakultativer Bestandteil der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen ist ein anionischer, vorzugsweise wasserlöslicher UV-Absorber, der vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 5, insbesondere 0,25 bis 2,5 Gew.-%, berechnet auf die Gesamtzusammensetzung des Mittels, eingesetzt wird.

20

[0022] Besonders geeignete wasserlösliche UV-Absorber mit anionischen Gruppen sind beispielsweise 5-Benzoyl-4-hydroxy-2-methoxybenzolsulfonsäure (Benzophenone-4), dessen Natriumsalz (Benzophenone-5) und 2,2'-Dihydroxy-4,4'dimethoxy-3,3'-disulfonybenzophenon bzw. dessen Dinatriumsalz (Benzophenone-9) sowie Phenylbenzimidazolsulfonsäure (Eusolex® 232); jedoch können auch andere wasserlösliche UV-Absorber eingesetzt werden.

25

[0023] Das bevorzugte Gewichtsverhältnis von zwitterionischem bzw. amphoteren Tensid zu anionischem UV-Absorber soweit vorhanden, liegt vorzugsweise bei etwa 1 : 1 bis etwa 3:1.

25

[0024] Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen können noch mindestens ein kationisches Tensid, insbesondere in einer Menge von 0,1 bis 7,5, vorzugsweise 0,25 bis 5, besonders bevorzugt 0,5 bis 2,5 Gew.-%, der Gesamtzusammensetzung, enthalten.

30

[0025] Geeignete langkettige quaternäre Ammoniumverbindungen, die als kationische Tenside allein oder im Gemisch miteinander eingesetzt werden können, sind insbesondere Cetyltrimethylammoniumchlorid, Dimethylidicetylammmoniumchlorid, Trimethylcetyl-ammoniumbromid, Stearyltrimethylammoniumchlorid, Dimethylstearylbenzyl-ammoniumchlorid, Benzyltetradecyltrimethylammoniumchlorid, Dimethylidihydriertes-Talgammoniumchlorid, Laurylpyridiniumchlorid, Lauryldimethylbenzyl-ammoniumchlorid, Lauryltrimethylammoniumchlorid, Tris(oligooxyethyl)alkylammoniumphosphat, Cetylpyridiniumchlorid, etc.

[0026] Gut geeignet sind auch die in der EP-A 472 107 geoffneten quaternären Ammoniumsalze.

35

[0027] Im Prinzip sind alle quaternären Ammoniumverbindungen, wie sie im "CTFA International Cosmetic Ingredient Dictionary", Fourth Ed. (1991), unter dem Trivialnamen "Quaternium" aufgeführt sind, geeignet.

40

[0028] Die Zusammensetzung kann natürlich zusätzlich die in solchen Konditionierungsmitteln üblichen Bestandteile enthalten; es wird, zur Vermeidung von Wiederholungen, wiederum auf K. Schrader, "Grundlagen und Rezepturen der Kosmetika", 2. Aufl. (1989), S. 722-771, verwiesen.

[0029] Auch nichtionische Tenside können, insbesondere im Gemisch mit kationaktiven Tensiden, Verwendung finden, beispielsweise Aminoxide in einer Menge von etwa 0,25 bis etwa 5, vorzugsweise etwa 0,5 bis etwa 3,5 Gew.-%, berechnet auf die Gesamtzusammensetzung des Mittels.

45

[0030] Solche Aminoxide gehören seit langem zum Stand der Technik, beispielsweise $C_{12}-C_{18}$ -Alkyldimethylaminoxide wie Lauryldimethylaminoxid, $C_{12}-C_{18}$ -Alkylamidopropyl- oder -ethylaminoxide, $C_{12}-C_{18}$ -Alkyldi(hydroxyethyl)- oder (hydroxypropyl)-aminoxide, oder auch Aminoxide mit Ethylenoxid- und/oder Propylenoxidgruppen in der Alkylkette.

50

[0031] Geeignete Tenside sind weiterhin die bekannten C_8-C_{18} -Alkylpolyglucoside, insbesondere mit einem Polykondensationsgrad von 1,2 bis 3.

[0032] Die erfindungsgemäßen Haarfärbemittel können die in solchen wässrigen Zubereitungen üblichen Stoffe enthalten.

55

[0033] Dies sind beispielsweise synthetische oder natürliche haarkonditionierende Polymere, vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 2,5, insbesondere 0,25 bis 1,5 Gew.-% der Gesamtzusammensetzung.

[0034] Als geeignete kationische Polymere sind neben den altbekannten quaternären Cellulosederivaten des Typs "Polymer JR" insbesondere quaternisierte Homound Copolymere des Dimethylidiallylammoniumchlorids, wie sie unter dem Handelsnamen "Merquat" im Handel sind, quaternäre Vinylpyrrolidon-Copolymere, insbesondere mit Dialkylaminoalkyl(meth)acrylaten, wie sie unter dem Namen "Gafquat" bekannt sind, Copolymerisate aus Vinylpyrrolidon und Vinylimidazoliniummethochlorid, die unter dem Handelsnamen "Luviquat" angeboten werden, Polyamino-Polyamid-Derivate, beispielsweise Copolymere von Adipinsäure-Dimethylaminohydroxypropyltriethylentriamin, wie sie unter dem Namen "Cartaretine F" vertrieben werden, sowie auch bisquaternäre langkettige Ammoniumverbindungen der in der US-PS 4 157 388 beschriebenen Hamstoff-Struktur, die unter dem Handelsnamen "Mirapol A 15" im Handel sind,

bekannt.

[0035] Verwiesen wird in diesem Zusammenhang auch auf die in den DE-OSen 25 21 960, 28 11 010, 30 44 738 und 32 17 059 genannten kationaktiven Polymeren sowie die in der EP-A 337 354 auf den Seiten 3 bis 7 beschriebenen Produkte. Es können auch Mischungen verschiedener kationischer Polymerer eingesetzt werden.

5 [0036] Anstelle der kationischen Polymeren-oder in Kombination mit denselben können auch nichtionische Polymere verwendet werden. Als geeignete nichtionische Polymere werden vor allem Vinylpyrrolidon-Homo- und Copolymerisate, insbesondere Polyvinylpyrrolidon selbst, Copolymerne aus Vinylpyrrolidon und Vinylacetat oder Terpolymerisate aus Vinylpyrrolidon, Vinylacetat und Vinylpropionat, wie sie beispielsweise von der Firma BASF unter dem Handelsnamen "Luvikol" vertrieben werden, eingesetzt.

10 [0037] Es können jedoch auch (Co-)Polymerisate aus den verschiedenen Acryl- und Methacrylestern, Acrylamid und Methacrylamid, beispielsweise Polyacrylamid mit Molgewichten von über 100.000, Dimethylhydantoin-Formaldehyd-Harze, etc., verwendet werden. Selbstverständlich sind auch Mischungen aus verschiedenen nichtionischen Polymeren verwendbar.

15 [0038] Geeignet sind schließlich auch noch amphotere Polymere, z. B. die unter der Bezeichnung "Amphomer" vertriebenen Copolymerisate aus N-Octylacrylamid, N-Butylamino-ethylmethacrylat und Acrylsäure.

[0039] Die erfindungsgemäßen Färbermittel können die in solchen Zusammensetzungen üblichen Zusätze enthalten, deren Art und Charakter von der Applikationsform des Mittels abhängig ist. Es sind dies Fette, Fettalkohole, Emulgatoren, pH-Regulatoren, Lösungs- und Verbindungsmittel, Lösungsvermittler, Konservierungsmittel, Parfüms, etc.

20 [0040] Geeignete Fette und Öle, zu denen auch Wachse zählen, sind insbesondere natürliche Öle wie Avocadoöl, Cocosöl, Palmöl, Sesamöl, Erdnußöl, Spermöl, Sonnenblumenöl, Mandelöl, Pfirsichkernöl, Weizenkeimöl, Macadamianußöl, Nachtkerzenöl, Jojobaöl, Ricinusöl, oder auch Oliven- bzw. Sojaöl, Lanolin und dessen Derivate, ebenso Mineralöle wie Paraffinöl und Vaseline.

[0041] Synthetische Öle und Wachse sind beispielsweise Silikonöle, Polyethylenglykole, etc.

25 [0042] Weitere geeignete hydrophobe Komponenten sind insbesondere Fettalkohole, vorzugsweise solche mit etwa 8 bis 22 Kohlenstoffatomen im Molekül wie Myristyl-, Cetyl-, Stearylalkohol, Wachsalcohols und Fettsäureester wie Isopropylmyristat, -palmitat, -stearat und -isostearat, Oleyoleat, Isocetylstearat, Hexyllaurat, Dibutyladipat, Diocetylcapricaprate, Myristylmyristat, Oleylerucat, Polyethylenglykol- und Polyglyceryl-fettsäureester wie PEG-7-glycerylcocoat, Cetylpalmitat, etc.

30 [0043] Diese hydrophoben Komponenten sind in den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen vorzugsweise in einer Gesamtmenge von etwa 0,5 bis etwa 10, insbesondere etwa 1 bis 7,5, vor allem etwa 1,5 bis 5 Gew.-%, berechnet auf die Gesamtzusammensetzung, enthalten.

[0044] Eine Zusammenfassung der Herstellung solcher Mittel findet sich in der bereits erwähnten Monographie von K. Schrader, S. 798 bis 815, insbesondere S. 804 ff.

35 [0045] Die erfindungsgemäßen Färbermittel liegen als Emulsion, Dispersion oder (gegebenenfalls verdickte, d. h. als Gel) Lösung vor und können auch als Aerosolschaum konfektioniert werden. Diese Zusammensetzungen und ihre Herstellung sind dem Fachmann grundsätzlich bekannt und bedürfen daher keiner näheren Erläuterung.

[0046] Der pH-Wert der erfindungsgemäßen Haarfärbermittel liegt vorzugsweise bei etwa 3 bis 8,5, insbesondere zwischen 4 und 6.

Die folgenden Beispiele beschreiben die Zusammensetzung der erfindungsgemäßen Mittel.

40 Farbspülungen der folgenden Zusammensetzung wurden durch Vermischen der Bestandteile hergestellt:

Beispiel 1

[0047]

Farbkonditioner		
	Cetylstearylalkohol	5,0 (Gew.-%)
50	1,2-Propandiol	1,5
	Behentrimoniumchlorid	2,0
	Di-C ₁₂ -C ₁₅ -alkyldimoniumchlorid	1,0
	Cocoamidopropylbetaín	1,0
	Natriumcocoamphoacetat	0,5
	Hennaextrakt	0,5
55	Verbindung der Formel (II) (R ¹ ,R ² ,R ³ =CH ₃ ; R ⁴ =H Y=Cl ⁻)	0,1
	Methylparaben	0,2
	Silikonöl	0,5

(fortgesetzt)

Farbkonditioner	
Parfüm	0,3
Wasser	ad 100,0

5

[0048] Nach dem Auftragen auf menschliches Haar wurde eine glänzende, intensive, gleichmäßige hennarote Färbung erhalten, die über vier Haarwäschen stabil war.

10

Ersatz der Verbindung der Formel II durch Basic Red 2 führte zu einer weniger intensiven und gleichmäßigen Färbung, die bereits nach zwei Haarwäschen zu verblassen begann.

Eine ähnliche negative Wirkung entstand durch den Ersatz des Cocoamidopropylbetains und des Natriumcocoamphoacetats durch 1,5 Gew.-% eines nichtionischen Tensids, nämlich Laureth-12.

15

Beispiel 2

[0049]

Farbkonditioner	
20	Hydroxyethylcellulose 1,00(Gew.-%)
	Cetylstearylalkohol 1,25
	1,2-Propandiol 3,00
	Cetyltrimethylammoniumchlorid 0,20
25	Dicetyltrimethylammoniumchlorid 0,30
	Methylparaben 0,20
	Dimethicone 0,20
	Laurylhydroxysultain 1,00
	Kamillenextrakt 0,50
30	Parfumöl 0,30
	Verbindung der Formel (I) (R^1 und $R^2 = CH_3$; $R^5 = H$; $Y = CH_3SO_4^-$) 0,02
	Verbindung der Formel (II) ($R^1, R^2, R^3 = CH_3$; $R^4 = H$; $Y = Cl^-$) 0,05
	Basic Blue 99 0,05
35	Citronensäure q.s.
	Wasser ad 100,00

[0050] Es wurde eine ausdrucksvolle, glänzende, gleichmäßig intensive Braunfärbung erhalten.

Ersatz des Laurylhydroxysultains führte zu einer weniger haarwaschstabilen und blasseren Ausfärbung des Haars.

40

Beispiel 3

[0051]

Farbkonditioner	
45	Cetylstearylalkohol 5,00 (Gew.-%)
	Di-C ₁₂ -C ₁₂ -alkyldimoniumchlorid 2,00
	1,2-Propandiol 1,50
50	Ceteareth-20 1,00
	Natriumcocoamphoacetat 1,30
	Farbstoff der allgemeinen Formel (II) ($R^1, R^2, R^3, R^4 = CH_3$; $Y = Cl^-$) 0,01
	Farbstoff der allgemeinen Formel (IV) ($R^1, R^2 = CH_3$; $Y = Cl^-$) 0,02
	Methylparaben 0,20
55	Wasser ad 100,00

[0052] Es wurde eine dezente, gleichmäßige, glänzende Perlfärbung erhalten, die über drei Haarwäschen nahezu

unverändert blieb.

Ersatz des Natriumcocoamphoacetats durch die gleiche Menge eines nichtionischen Tensids (Laureth-12) ergab eine kaum sichtbare Färbung.

5 **Beispiel 4**

[0053]

Farb-Haarspülung		
10	Cocoamidopropylbetain	1,00 (Gew.-%)
	Verbindung der Formel (II) (R^1, R^2, R^3 und $R^4 = CH_3; Y^- = Cl^-$)	0,01
	Verbindung der Formel (IV) (R^1 und $R^2 = CH_3; Y^- = Cl^-$)	0,02
15	Ceteareth-20	1,00
	Cetylstearylalkohol	1,00
	Dioleoylhydroxyethylmonium-methosulfat	2,00
	Benzophenone-4	0,50
	Parfüm	0,20
20	Methylparaben	0,20
	Pyrrolidoncarbonsäure	0,10
	Citronensäure	0,10
	Wasser	ad 100,00

25 [0054] Die Zusammensetzung verlieh dem Haar eine dezente, perlfarbene glänzende Tönung mit ausgezeichneter Farbstabilität.
Weglassen des Cocoamidopropylbetains führte zu einer weniger intensiven Färbung mit verringriger Farbstabilität.

Beispiel 5

30

[0055]

Haarfärbemittel		
35	Cetylstearylalkohol	3,00
	Verbindung der Formel (III) (R^1 und $R^2 = CH_3; Y^- = Cl^-$)	0,05
	Hydroxyethylcellulose	1,00
	Trinatriumcarboxymethylcopolypylamin	0,80
40	Cetrimoniumchlorid	2,00
	Benzophenone-9	0,50
	Parfüm	0,20
	Konservierungsmittel	q.s.
	Wasser	ad 100,0

45 [0056] Es wurde eine kräftige, glänzende orangefarbene Färbung erhalten.
Ersatz der Verbindung nach Formel (III) durch die gleiche Menge eines konventionellen kationischen direktziehenden Orangefarbstoffs führte zu einer blassen, weniger dauerhaften Färbung.

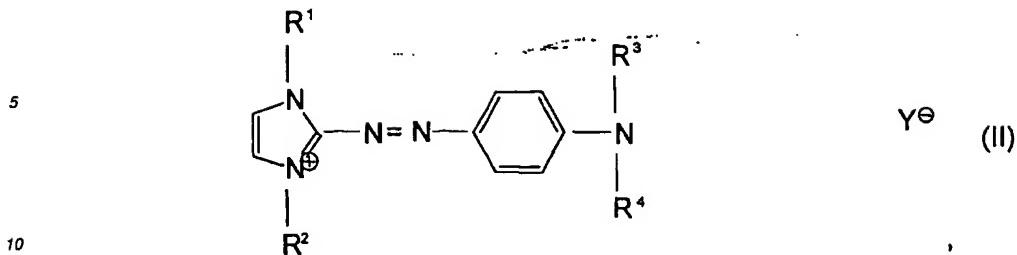
50

Patentansprüche

1. Haarfärbemittel, enthaltend

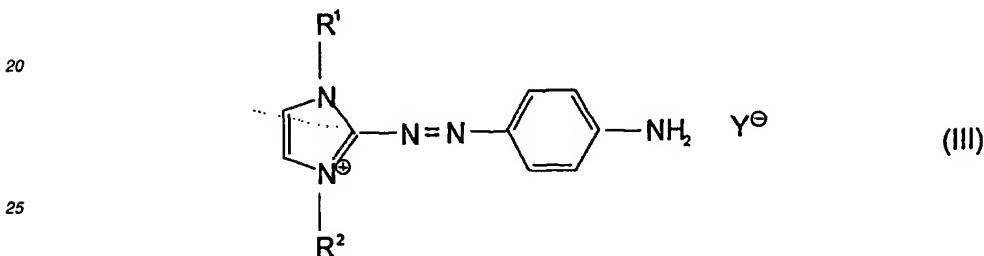
55

a) mindestens einen Farbstoff, ausgewählt aus einer Verbindung der Gruppe



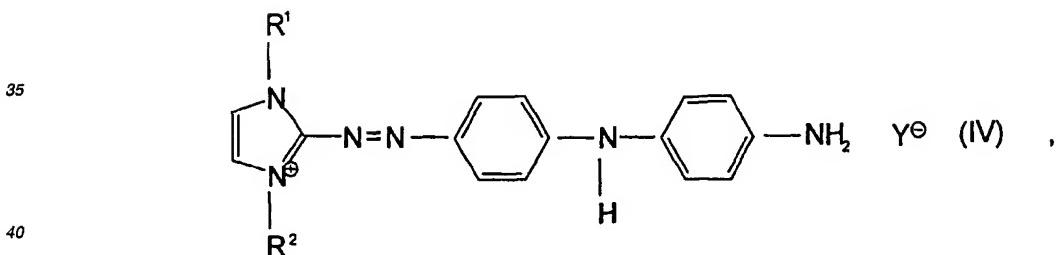
worin R¹, R², R³ und R⁴ für Wasserstoff, eine CH₃- oder C₂H₅-Gruppe stehen, und/oder einer Verbindung, ausgewählt aus

15



und/oder

30



45

wobei R¹ und R² -CH₃ oder -C₂H₅
und Y- ein Anion bedeuten,
und

b) mindestens ein amphoteres und/oder zwitterionisches Tensid.

- 50
2. Haarfärbemittel nach Anspruch 1, enthaltend einen Farbstoff der allgemeinen Formel (II), wobei R¹, R² und R³ je eine Methylgruppe, R⁴ Wasserstoff und Y- Cl⁻ bedeuten.
 3. Haarfärbemittel nach Anspruch 1 enthaltend einen Farbstoff der allgemeinen Formel (II), worin R¹, R², R³ und R⁴ jeweils eine Methylgruppe und Y- Cl⁻ bedeuten.

55

 4. Haarfärbemittel nach Anspruch 1, enthaltend einen Farbstoff der allgemeinen Formel (III) und/oder (IV), worin R¹ und R² je eine Methylgruppe und Y- Cl⁻ bedeuten.

EP 1 366 756 A1

5. Haarfärbemittel nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, enthaltend Cocoamidobetain.

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 03 01 7991

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE					
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrift Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (InLCl.7)		
X	WO 95 01772 A (CIBA GEIGY AG ;MOECKLI PETER (CH)) 19. Januar 1995 (1995-01-19) * Beispiele 3,4,32,46,52,76,79-83 *	1-4	A61K7/13		
Y	* Beispiele 3,4,32,46,52,76,79-83 * * Seite 1, Zeile 20,21 * * Seite 1, Zeile 30 - Seite 2, Zeile 3 * ---	5			
Y	EP 0 819 422 A (KAO CORP) 21. Januar 1998 (1998-01-21) * Seite 2, Zeile 24-29 * * Seite 4, Zeile 48 - Seite 5, Zeile 8; Anspruch 5; Beispiele 1-4 * -----	5			
RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (InLCl.7)					
A61K					
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt					
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer			
MÜNCHEN	7. Oktober 2003	Sala-Jung, N			
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE					
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet	T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze				
Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie	E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist				
A : technologischer Hintergrund	D : in der Anmeldung angeführtes Dokument				
O : nichttechnische Offenbarung	L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument				
P : Zwischenliteratur	& : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument				

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 03 01 7991

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.
 Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am
 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

07-10-2003

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9501772	A	19-01-1995	AU 687849 B2 AU 7344894 A BR 9405500 A CA 2142091 A1 CN 1111444 A ,B DE 69428096 D1 DE 69428096 T2 WO 9501772 A1 EP 0658095 A1 ES 2161775 T3 JP 8501322 T JP 3281386 B2 MX 9405076 A1 US 5733343 A	05-03-1998 06-02-1995 08-09-1999 19-01-1995 08-11-1995 04-10-2001 02-05-2002 19-01-1995 21-06-1995 16-12-2001 13-02-1996 13-05-2002 31-01-1995 31-03-1998
EP 0819422	A	21-01-1998	AT 185967 T CN 1174699 A ,B DE 69700686 D1 DE 69700686 T2 EP 0819422 A1 JP 10072327 A TW 400235 B US 5948124 A	15-11-1999 04-03-1998 02-12-1999 06-04-2000 21-01-1998 17-03-1998 01-08-2000 07-09-1999

EPO FORM P0461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82